


via veritas vita

ABRÉGÉ

ÉLÉMENTAIRE

DE CHIMIE,

CONSIDÉRÉE

COMME SCIENCE ACCESSOIRE A L'ÉTUDE DE LA MÉDECINE, DE LA PHARMACIE ET DE L'HISTOIRE NATURELLE;

PAR J.-L. LASSAIGNE;

Professeur de chimie à l'École royale vétérinaire d'Alfort, Membre de la Société de chimie médicale et de pharmacie de Paris, Correspondant de la Société d'histoire naturelle de la même ville, de la Société royale de médecine de Marseille, de la Société d'émulation de Cambrai, et de la Société royale des sciences de Nanci.

Atlas.

PARIS,

BÉCHET JEUNE, LIBRAIRE,

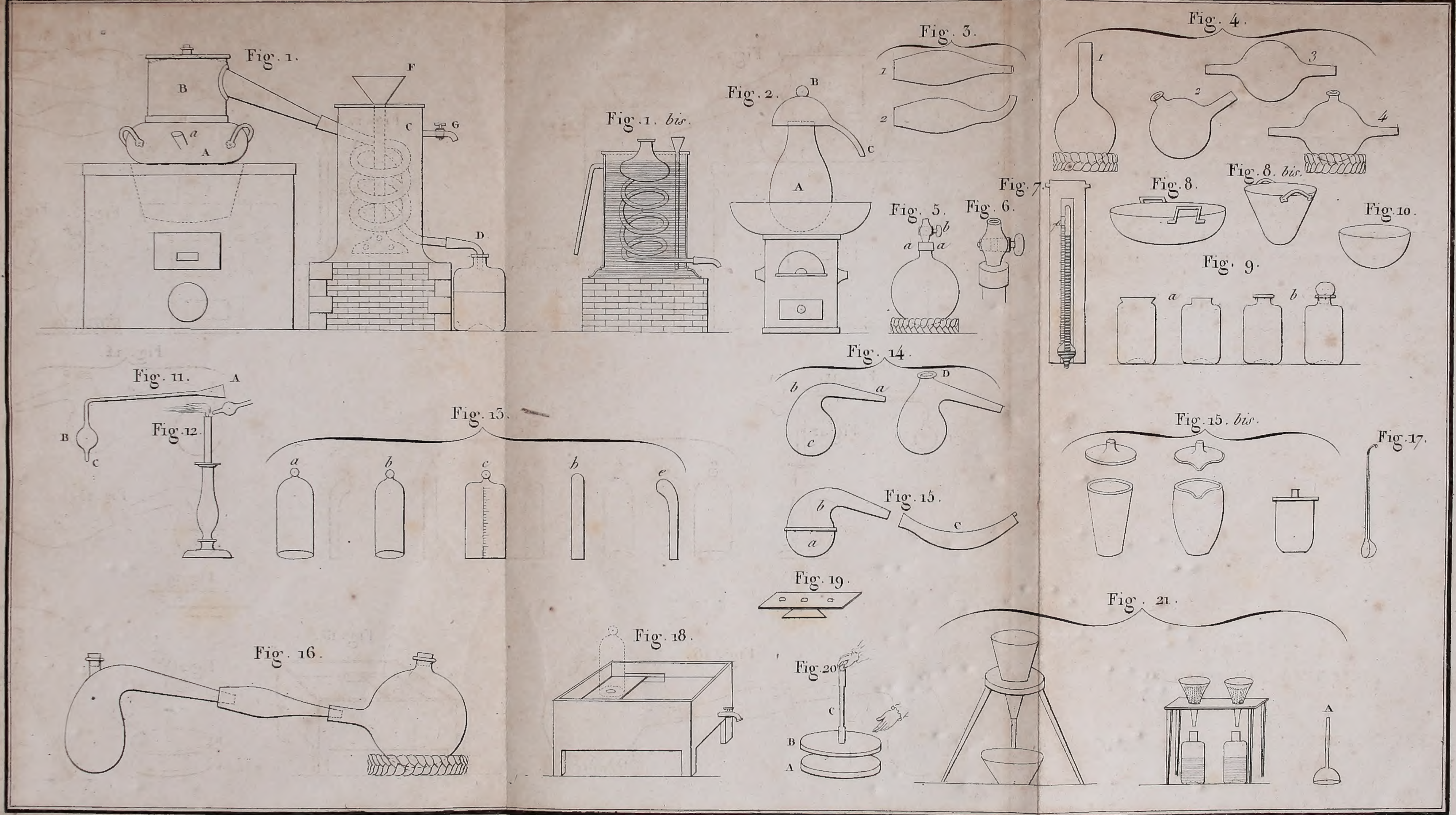
PLACE DE L'ÉCOLE DE MÉDECINE, N° 4.

BRUXELLES,

AU DÉPOT DE LA LIBRAIRIE MÉDICALE FRANÇAISE.

1829.

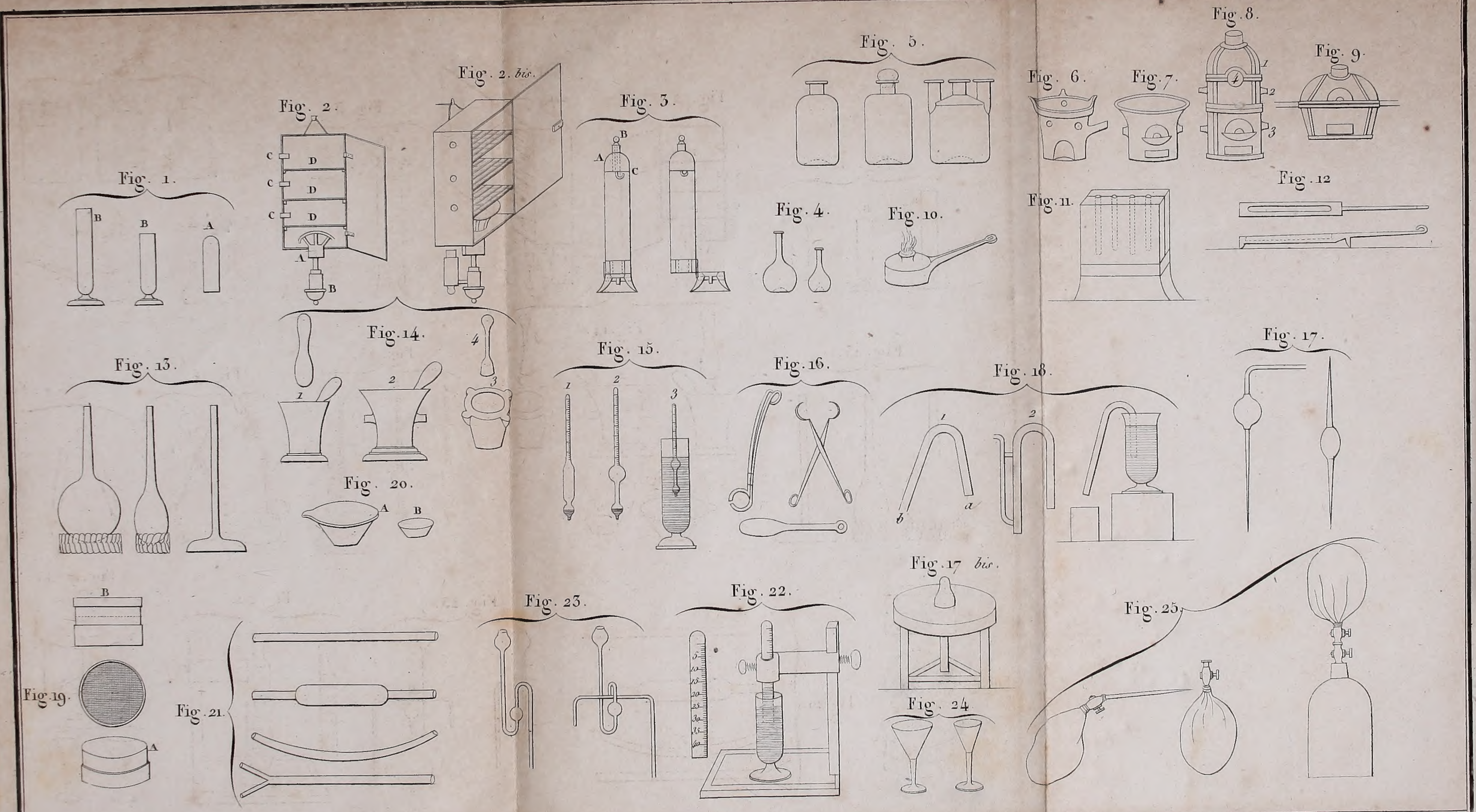

GLASGOW
UNIVERSITY
LIBRARY



Lassaigne Del.

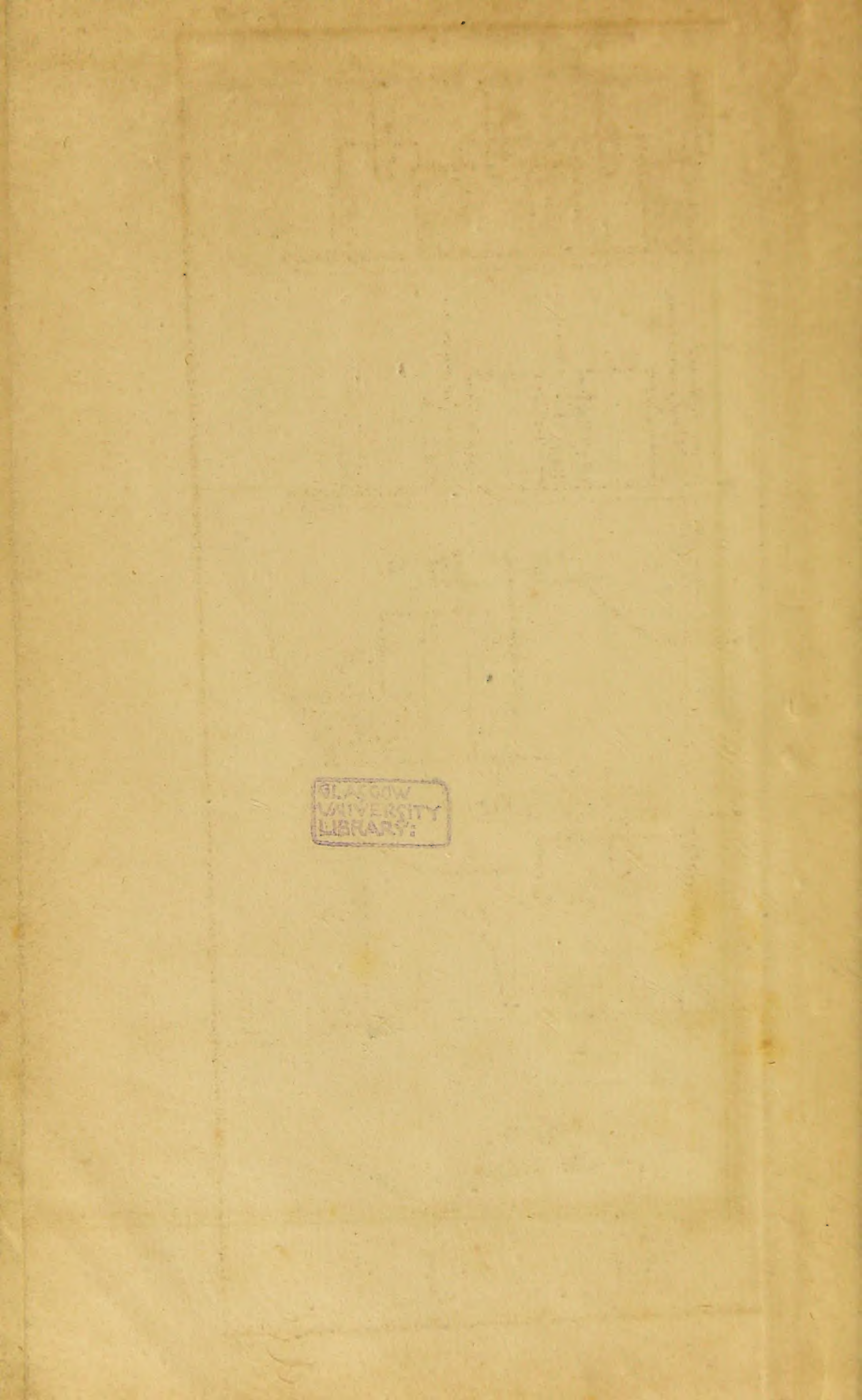
Millet Sculp.

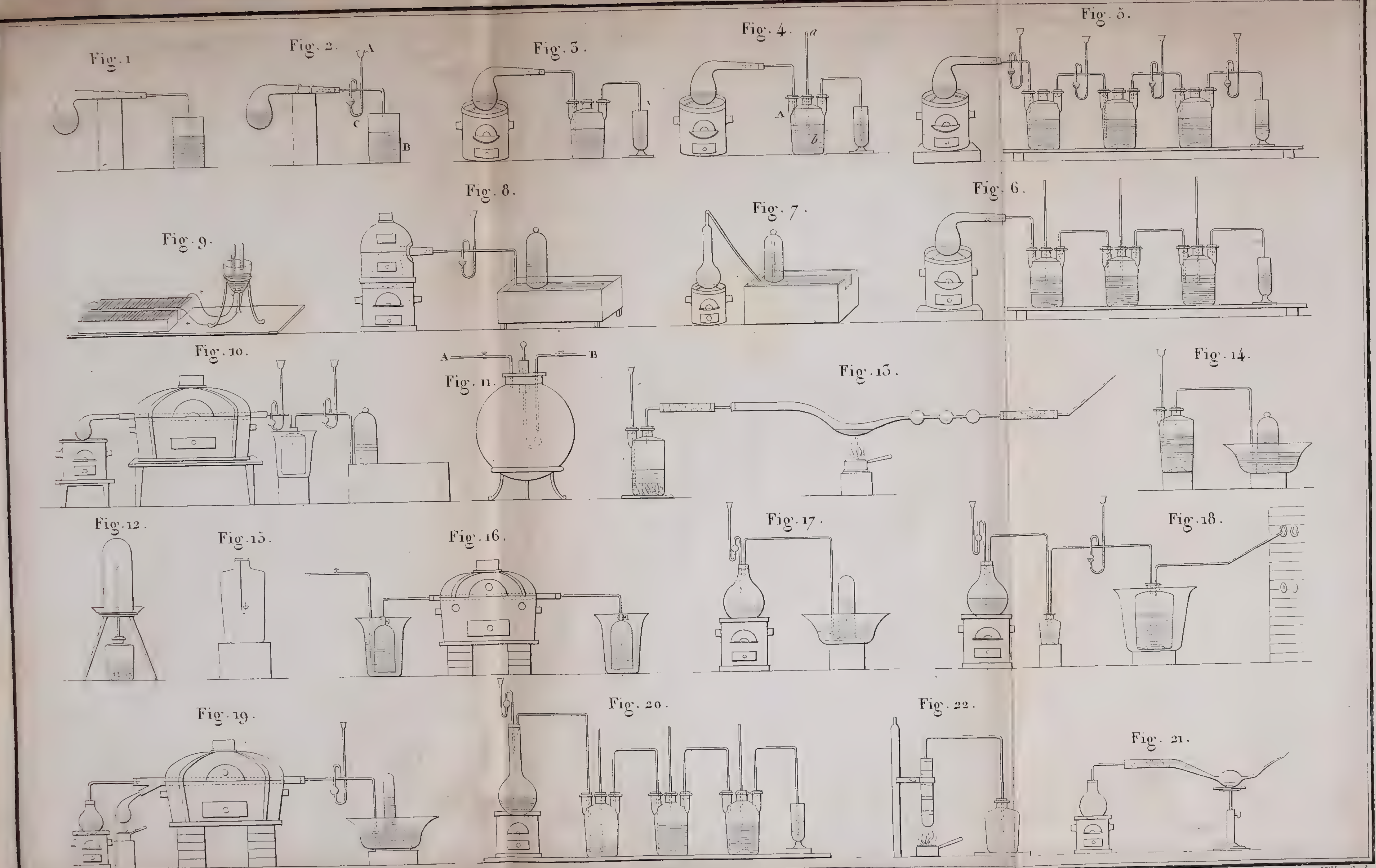

GLASGOW
UNIVERSITY
LIBRARY:



Lassaigne Del.

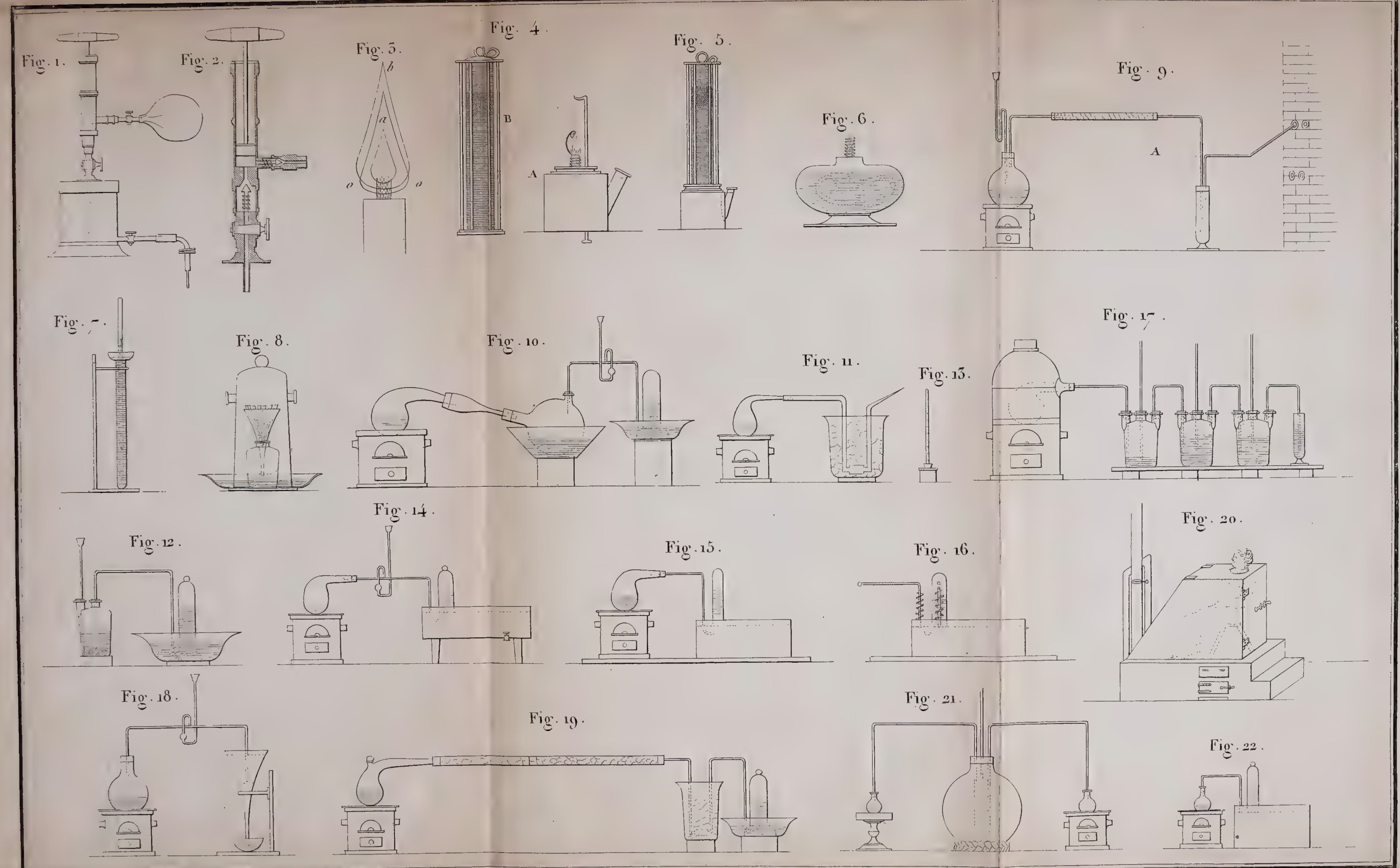
Millet Sculp.



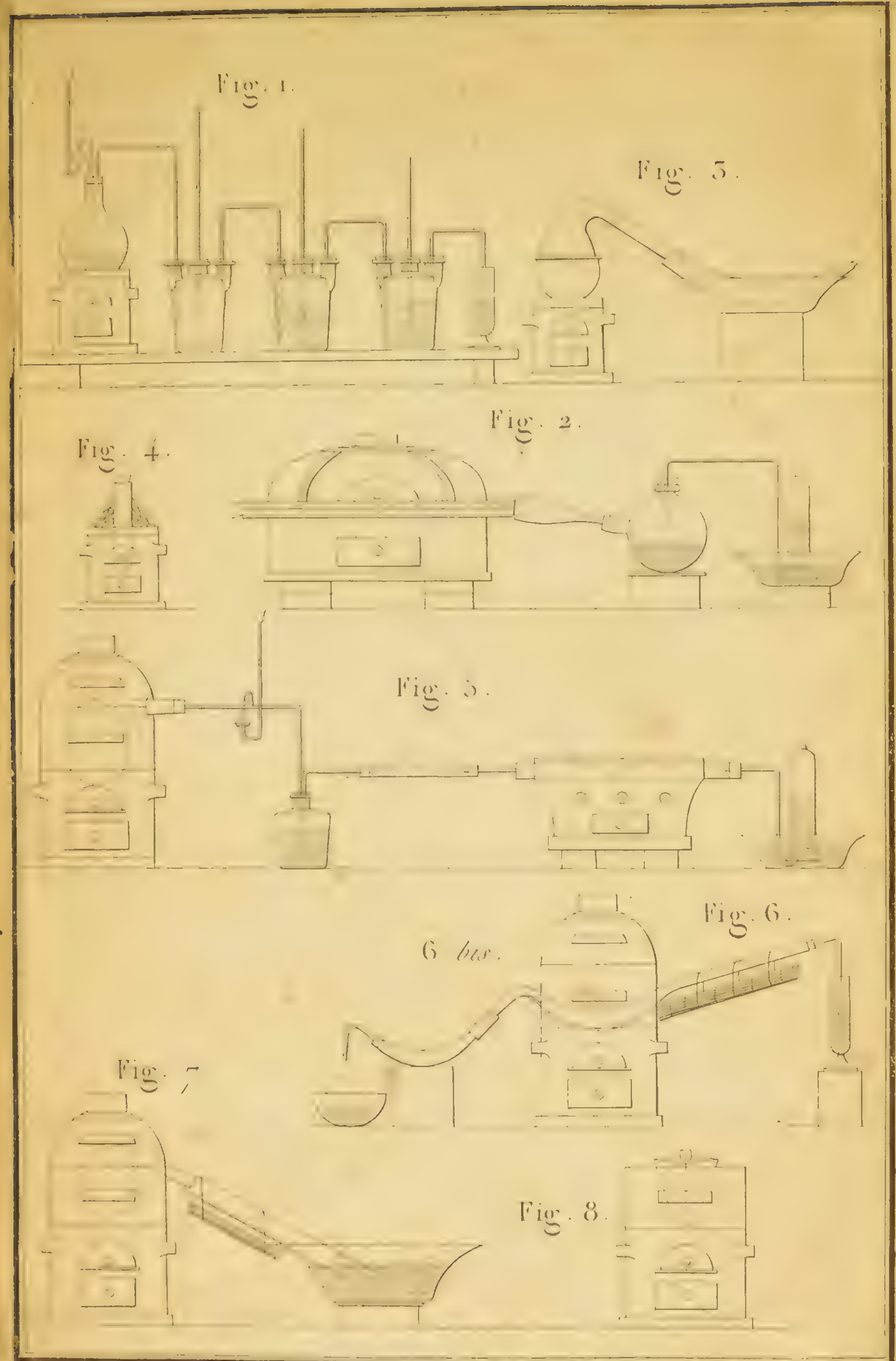


Lacauchie Del.

Millet Sculp.



Laranchie Del. Millet Sculp.



Lacauchie Del.

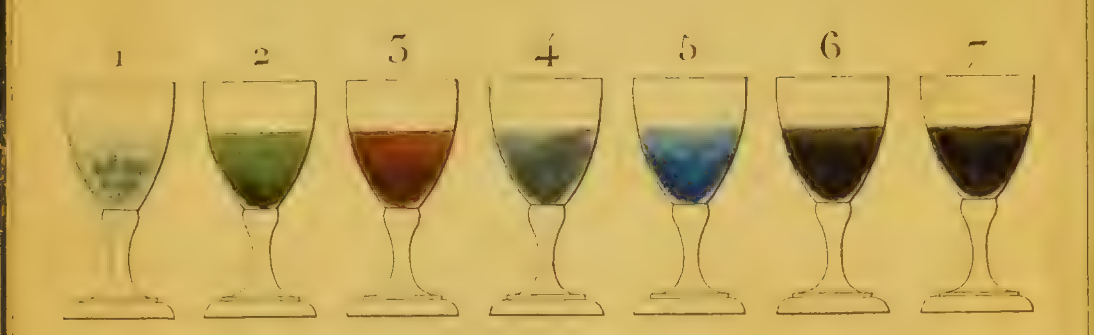
Millet Sculp. Rue St. Jacques No. 71.

FER.

Sels à base de Protoxide.

Couleur de la Solution. { 1.° *Foible.* 2.° *Concentrée.*





Explication de la Planche.

N.° 1 *Sel de protoxide de fer et potasse (précipité formé instantanément.)*

2 *Sel de protoxide de fer et potasse (précipité exposé à l'air.)*

3 *Sel de protoxide de fer et potasse (précipité traité par le chlore.)*

4 *Sel de protoxide de fer et ferro-cyanate de potasse.*

5 *Sel de protoxide de fer et ferro-cyanate (précipité traité par le chlore.)*

6 *Sel de protoxide de fer et hydrosulfate de potasse.*

7 *Sel de protoxide de fer traité par le chlore et l'infusion de noix de galles.*

Lassaigne Del. *Millet Sculp.*

ETAIN.

Sels à base de Deutoxide.

Solution incolore.



Explication de la Planche.

N.° 1 *Sel de Deutoxide d'Etain et Potasse caustique précipité soluble dans un excès.*

2 *Sel de Deutoxide d'Etain et ammoniaque.*

3 *Sel de Deutoxide d'Etain et acide hydro-sulfurique ou hydro-sulfate.*

4 *Sel de Deutoxide d'Etain et lame de Zinc.*

…assaigne Del. *Millet Sculp.*

ZINC.

Sels à base d'Oxide de Zinc.

Solution incolore.



Explication de la Planche.

N° 1 *Sel de Zinc et Potasse caustique precipité soluble dans un excés.*

2. *Sel de Zinc et ammoniaque, precipité soluble dans un excés.*

3 *Sel de Zinc et hydro-sulfate de Potasse ou d'ammoniaque.*

4 *Sel de Zinc et ferro-cyanate de Potasse.*

Lassaigne Del. *Millet Sculp.*

ANTIMOINE.

Sels à base de Protoxide.

Solution incolore.



Explication de la Planche.

N.° 1 *Sel d'Antimoine et Potasse.*

2 *Sel d'Antimoine et ammoniaque.*

3 *Sel d'Antimoine et acide hydro-sulfurique ou hydro-sulfate.*

4 *Sel d'Antimoine décomposé par le Zinc.*

Lassaigne Del. Millet Sculp.

CUIVRE.

Sels à base de Deutoxide.

Couleur de la Solution. { 1.e *Faible.* / 2.e *Concentrée.*





Explication de la Planche.

N.° 1 *Sel de Cuivre et Potasse caustique.*

2 *Sel de Cuivre et ammoniaque en excès.*

3 *Sel de Cuivre et ferro-cyanate de Potasse.*

4 *Sel de Cuivre et acide hydro-sulfurique ou hydro-sulfate*

5 *Sel de Cuivre et arsenite de Potasse.*

6 *Sel de Cuivre et hydriodate de Potasse.*

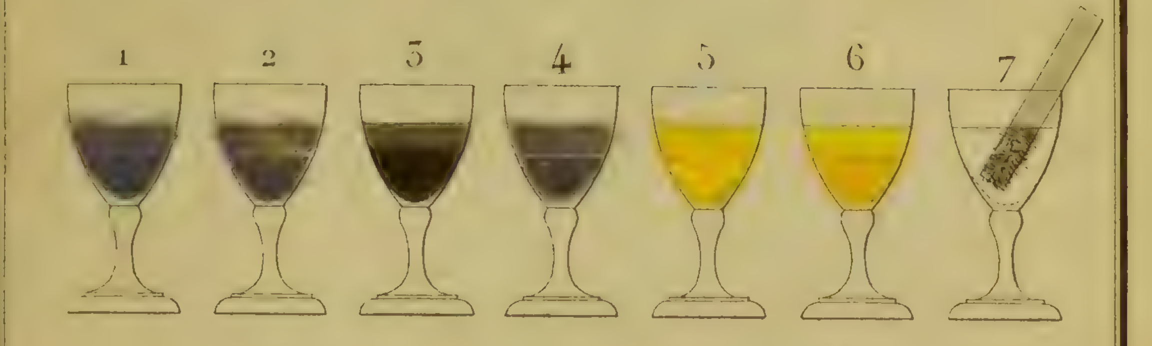
7 *Sel de Cuivre et lame de Fer.*

...aessaigne Del. *Millet Sculp.*

PLOMB.

Sels à base de Protoxide.

Solution incolore.



Explication de la Planche.

N° 1 *Sel de Plomb et Solution de Potasse caustique.*

2 *Sel de Plomb et Solution de sous Carbonate de Potasse.*

3 *Sel de Plomb et acide hydrosulfurique ou hydrosulfate.*

4 *Sel de Plomb et acide sulfurique ou Solution d'un sulfate.*

5 *Sel de Plomb et chrômate de Potasse.*

6 *Sel de Plomb et hydriodate de Potasse.*

7 *Sel de Plomb et lame de Zinc.*

Del. *Sculp.*

MERCURE.

Sels à base de Protoxide.

Solution incolore.



Explication de la Planche.

N.° 1 *Sel de Protoxide de Mercure et Potasse ou ammoniaque.*

2 *Sel de Protoxide de Mercure et acide hydrochlorique.*

3 *Sel de Protoxide de Mercure et hydrosulfate de Potasse.*

4 *Sel de Protoxide de Mercure et hydriodate de Potasse.*

5 *Sel de Protoxide de Mercure et chrômate de Potasse.*

6 *Sel de Protoxide de Mercure et lame de Cuivre.*

Lassaigne Del. *Millet Sculp.*

MERCURE.

Sels à base de Deutoxide.

Solution incolore.



Explication de la Planche.

N.° 1 *Sel de Deutoxide de Mercure et Potasse ou eau de Chaux.*

2 *Sel de Deutoxide de Mercure et ammoniaque.*

3 *Sel de Deutoxide de Mercure et hydrosulfate de Potasse.*

4 *Sel de Deutoxide de Mercure et hydriodate de Mercure.*

5 *Sel de Deutoxide de Mercure et lame de Cuivre.*

Lassaigne Del. *Millet Sculp.*

ARGENT.

Sels à base d'Oxide d'Argent.

Solution incolore.



Explication de la Planche.

N.° 1 *Sel d'Argent et Solution de Potasse caustique.*

2 *Sel d'Argent et acide hydrochlorique ou hydrochlorate.*

3 *Sel d'Argent et acide hydrochlorique (précipité exposé à la lumière.)*

4 *Sel d'Argent et acide hydrosulfurique ou hydrosulfate.*

5 *Sel d'Argent et hydriodate de Potasse.*

6 *Sel d'Argent et chrômate de Potasse.*

...ssaigne Del. *Millet Sculp.*

OR.

Couleur de la Solution. { 1.e *Faible.*
2.e *Concentrée.*





Explication de la Planche.

N° 1 *Chlorure d'Or et eau de Barite.*

2 *Chlorure d'Or et ammoniaque.*

3 *Chlorure d'Or, Solution concentrée et Protochlorure d'Etain en excès.*

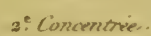
4 *Chlorure d'Or, Solution étendue et Protochlorure d'Etain.*

5 *Chlorure d'Or et Proto-sulfate de Fer.*

Lassaigne Del.t *Millet Sculp.t*

PLATINE.

Couleur de la Solution. { 1.e *Faible.* 2.e *Concentrée.*









Explication de la Planche.

N.º 1 *Chlorure de Platine et Chlorure de Potassium ou Potasse.*

2 *Chlorure de Platine et hydro-chlorate d'ammoniaque.*

3 *Chlorure de Platine et hydro-sulfate de Potasse.*

4 *Chlorure de Platine Solution etendue et hydriodate de Potasse.*

5 *Chlorure de Platine et lame de Zinc.*

Lassaigne Del.t *Millet Sculp.t*

ARSENIC.

Acide Arsénieux *(Arsenic blanc.)*

Solution incolore.



Explication de la Planche.

N° 1 *Solution d'acide Arsénieux et acide hydro-sulfurique.*

2 *Solution d'acide arsénieux et sulfate de Cuivre ammoniacal.*

3 *Solution d'acide arsénieux et eau de Chaux.*

4 *Solution d'Arsënic saturée par la Potasse et nitrate d'Argent.*

5 *Solution d'Arsenic saturée par la Potasse et hydrochlorate de cobalt.*

6 *Solution d'Arsenic saturée par la Potasse et hydrochlorate de Nickel.*

7 *Solution d'acide arsénieux acidulée par l'acide sulfurique et mise en contact avec un barreau ou lame de Zinc.*

..saigne Del.

Millet Sculp.

ARSENIC.

Acide Arsénique.

Solution incolore.



Explication de la Planche.

N°. 1 *Solution d'acide arsénique et eau de Chaux ou de Barite.*

2 *Solution d'acide arsénique et sulfate de Cuivre ammoniacal.*

3 *Solution d'acide arsénique saturée par la Potasse et nitrate d'Argent.*

4 *Solution d'acide arsénique et acide hydrosulfurique, effet non extemporané*

5 *Solution d'acide arsénique et lame de Zinc.*

...assaigne Del.t Millet Sculp.t

